

BEST AVAILABLE COPY

(12) DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITÉ DE COOPÉRATION
EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

EV742516766US

(19) Organisation Mondiale de la Propriété
Intellectuelle
Bureau international



(43) Date de la publication internationale
9 septembre 2005 (09.09.2005)

PCT

(10) Numéro de publication internationale
WO 2005/082782 A2

(51) Classification internationale des brevets⁷ : C01G 25/02 (74) Mandataires : DUBRUC, Philippe etc.; RHODIA SERVICES, Direction de la Propriété Industrielle, 40 rue de la Haie-Coq, F-93306 AUBERVILLIERS (FR).

(21) Numéro de la demande internationale : PCT/FR2005/000455

(22) Date de dépôt international : 25 février 2005 (25.02.2005)

(25) Langue de dépôt : français

(26) Langue de publication : français

(30) Données relatives à la priorité : 04 01948 26 février 2004 (26.02.2004) FR

(71) Déposant (pour tous les États désignés sauf US) : RHODIA CHIMIE [FR/FR]; 26 quai Alphonse Le Gallo, F-92512 Boulogne-Billancourt Cedex (FR).

(72) Inventeurs; et

(75) Inventeurs/Déposants (pour US seulement) : LARCHER, Olivier [FR/FR]; 34 rue de Cheverny, F-17180 PERIGNY (FR). MOISSONNIER, Philippe [FR/FR]; 8 impasse du Logis, F-17138 PUILBOREAU (FR). ROHART, Emmanuel [FR/FR]; 7 rue de la Sablière, F-17220 SAINTE SOULLE (FR).

(81) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre de protection nationale disponible) : AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre de protection régionale disponible) : ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), européen (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Publiée :

— sans rapport de recherche internationale, sera republiée dès réception de ce rapport

[Suite sur la page suivante]

(54) Title: COMPOSITION BASED ON ZIRCONIUM OXIDES, DE PRASEODYMIUM, LANTHANUM OR NEODYMIUM, METHOD FOR THE PREPARATION AND USE THEREOF IN A CATALYTIC SYSTEM

(54) Titre : COMPOSITION A BASE D'OXYDES DE ZIRCONIUM, DE PRASEODYME, DE LANTHANE OU DE NEODYME, PROCEDE DE PREPARATION ET UTILISATION DANS UN SYSTEME CATALYTIQUE

(57) Abstract: The inventive composition is based on zirconium oxide and at least one additive selected from zirconium oxide and at least one additive chosen from praseodymium, lanthanum or neodymium oxides. It has a specific surface of at least 29 m²/g after calcination at 1000 °C during a period of 10 hours. The composition is obtained by a method wherein a mixture of zirconium compounds and additive is precipitated with a base; the medium thus obtained, containing a precipitate, is heated and a compound chosen from anionic surfactants, non-ionic surfactants, polyethylene glycols, carboxylic acids and the salts thereof and surfactants such as the ethoxylates of carboxymethyl fatty alcohols is added to the compound and the precipitate is calcinated. The composition can be used as a catalyst.

(57) Abrégé : La composition de l'invention est à base d'oxyde de zirconium et d'au moins un additif choisi parmi les oxydes de praseodyme, de lanthane et de néodyme. Elle présente une surface spécifique d'au moins 29 m²/g, après calcination à 1000°C pendant 10 heures. Cette composition est obtenue par un procédé dans lequel on fait précipiter avec une base un mélange des composés de zirconium et de l'additif; on chauffe le milieu obtenu qui contient un précipité; puis on ajoute à ce précipité un composé choisi parmi les tensioactifs anioniques, les tensioactifs non ioniques, les polyéthylène-glycols, les acides carboxyliques et leurs sels et les tensioactifs du type éthoxylats d'alcools gras carboxyméthylés et on calcine enfin le précipité. La composition peut être utilisée comme catalyseur.

WO 2005/082782 A2

WO 2005/082782 A2



En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abréviations, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et abréviations" figurant au début de chaque numéro ordinaire de la Gazette du PCT.